TABLA PERIÓDICA

Dado que el volumen del átomo es una función del radio atómico, la variación de este es idéntica en la tabla periódica y prácticamente la misma. Es necesario anotar que, dada la posibilidad de ubicar exactamente la posición de un electrón alrededor del núcleo, seria utópico definir el radio de un átomo como las distancia del centro del núcleo al electrón externo. En cambio, lo que se hace es tomar la distancia entre dos átomos idénticos comprometidos en un enlace químico, dividirla por dos y asumir este valor como el radio atómico.



Se define como el coeficiente entre el peso o masa atómica y la densidad del elemento. Entonces a mayor atracción nuclear sobre los electrones de valencia, mayor dificultad para arrancar éstos y menor volumen atómico; y a menor atracción nuclear sobre los electrones de valencia, mayor facilidad de arrancar éstos y mayor volumen atómico.

